

PCT

世界知的所有権機関
国際事務局

特許協力条約に基づいて公開された国際出願



(51) 国際特許分類6 C06D 5/00, C06B 29/22, B60R 21/26		A1	(11) 国際公開番号 WO99/43633																																																																																																																																																																																																					
			(43) 国際公開日 1999年9月2日 (02.09.99)																																																																																																																																																																																																					
(21) 国際出願番号 PCT/JP99/00835		(81) 指定国 KR, US, 欧州特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE)																																																																																																																																																																																																						
(22) 国際出願日 1999年2月24日 (24.02.99)		添付公開書類 国際調査報告書																																																																																																																																																																																																						
(30) 優先権データ 特願平10/43271 1998年2月25日 (25.02.98) JP																																																																																																																																																																																																								
(71) 出願人 (米国を除くすべての指定国について) 日本化薬株式会社 (NIPPON KAYAKU KABUSHIKI-KAISHA)[JP/JP] 〒102-8172 東京都千代田区富士見一丁目11番2号 Tokyo, (JP)																																																																																																																																																																																																								
(72) 発明者 ; および (75) 発明者 / 出願人 (米国についてのみ) 佐藤英史(SATO, Eishi)[JP/JP] 久保大理(KUBO, Dairi)[JP/JP] 池田健治郎(IKEDA, Kenjiro)[JP/JP] 〒679-2123 兵庫県姫路市豊富町豊富3903-39 日本化薬株式会社 姫路工場内 Hyogo, (JP)																																																																																																																																																																																																								
(74) 代理人 弁理士 梶 良之(KAJI, Yoshiyuki) 〒532-0011 大阪府大阪市淀川区西中島5丁目14番22号 リクルート新大阪ビル Osaka, (JP)																																																																																																																																																																																																								
(54) Title: GAS GENERATOR COMPOSITION																																																																																																																																																																																																								
(54) 発明の名称 ガス発生剤組成物																																																																																																																																																																																																								
<p>a ... COMPOSITION AND RESULTS OF TANK TEST</p> <p>b ... <COMPOSITION></p> <p>c ... EXAMPLE</p> <p>d ... COMPARATIVE EXAMPLE</p> <p>e ... NITROGUANIDINE</p> <p>f ... AMINOTETRAZOLE</p> <p>g ... SODIUM CARBONATE/CELLULOSE</p> <p>h ... <PERFORMANCE TEST></p> <p>i ... AMOUNT OF CHEMICAL USED</p> <p>j ... AMOUNT OF SMOG DISCHARGED (g)</p> <p>k ... AMPOWCHITION FUNCTION</p> <p>l ... SAME AS IN COMPARATIVE EXAMPLE 1</p> <p>m ... SAME AS IN COMPARATIVE EXAMPLE 2</p> <p>n ... POSSIBLED</p> <p>o ... NOT POSSIBLED</p> <p>p ... (NOTE) ABREVIATIONS IN THE TABLE</p> <p>q ... HTS: SYNTHETIC HYDROLYZITE</p> <p>r ... St-Mg: MAGNESIUM STRAATSE</p> <p>s ... H.D.: NOT DETECTABLE</p> <p>t (注) 表中における略語</p> <p>q HTS: 合成ヒドロリザイト</p> <p>r St-Mg: ストリン酸マグネシウム</p> <p>s H.D.: 検出されず</p>																																																																																																																																																																																																								
組成比及びタンク試験結果																																																																																																																																																																																																								
<table border="1"> <thead> <tr> <th rowspan="2">b <組成></th> <th colspan="4">実施例 c</th> <th colspan="4">比較例 d</th> </tr> <tr> <th>1</th> <th>2</th> <th>3</th> <th>4</th> <th>1</th> <th>2</th> <th>3</th> <th>4</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>ニトログアニジン e</td> <td>49.0</td> <td>40.0</td> <td>-</td> <td>-</td> <td>51.7</td> <td>-</td> <td>比較例 1</td> <td>比較例 2</td> </tr> <tr> <td>7:1:1:1:1:1 f</td> <td>-</td> <td>-</td> <td>33.0</td> <td>33.7</td> <td>-</td> <td>32.6</td> <td>-</td> <td>-</td> </tr> <tr> <td>NH₄ClO₄</td> <td>22.0</td> <td>25.0</td> <td>30.1</td> <td>30.2</td> <td>-</td> <td>-</td> <td>-</td> <td>-</td> </tr> <tr> <td>St (NO₂)₂</td> <td>22.4</td> <td>25.8</td> <td>30.1</td> <td>-</td> <td>41.7</td> <td>60.6</td> <td>1</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>KNO₃</td> <td>-</td> <td>-</td> <td>-</td> <td>29.7</td> <td>-</td> <td>-</td> <td>-</td> <td>-</td> </tr> <tr> <td>HTS</td> <td>4.5</td> <td>2.4</td> <td>4.7</td> <td>4.7</td> <td>4.5</td> <td>4.7</td> <td>同様</td> <td>同様</td> </tr> <tr> <td>MoO₃</td> <td>0.9</td> <td>0.9</td> <td>0.9</td> <td>0.5</td> <td>0.9</td> <td>0.9</td> <td>-</td> <td>-</td> </tr> <tr> <td>Si₃N₄</td> <td>0.9</td> <td>0.9</td> <td>0.9</td> <td>0.9</td> <td>0.9</td> <td>0.9</td> <td>-</td> <td>-</td> </tr> <tr> <td>カルボナートとセルロース Na</td> <td>-</td> <td>5.0</td> <td>-</td> <td>-</td> <td>-</td> <td>-</td> <td>1</td> <td>m</td> </tr> <tr> <td>St-Mg</td> <td>0.3</td> <td>-</td> <td>0.3</td> <td>0.3</td> <td>0.3</td> <td>0.3</td> <td>-</td> <td>-</td> </tr> <tr> <td colspan="9">h <性能試験></td> </tr> <tr> <td>i 使用薬量</td> <td>25g</td> <td>25g</td> <td>25g</td> <td>25g</td> <td>25g</td> <td>25g</td> <td>44g</td> <td>44g</td> </tr> <tr> <td>t2 (ms)</td> <td>59.2</td> <td>52.0</td> <td>56.0</td> <td>47.0</td> <td>75.2</td> <td>71.0</td> <td>54.0</td> <td>55.0</td> </tr> <tr> <td>P1 (KPa)</td> <td>184</td> <td>178</td> <td>174</td> <td>170</td> <td>98</td> <td>84</td> <td>188</td> <td>178</td> </tr> <tr> <td>CO (ppm)</td> <td>4000</td> <td>4200</td> <td>4500</td> <td>3000</td> <td>5500</td> <td>5200</td> <td>9200</td> <td>8000</td> </tr> <tr> <td>NO_x (ppm)</td> <td>320</td> <td>280</td> <td>200</td> <td>150</td> <td>1600</td> <td>1400</td> <td>3000</td> <td>2500</td> </tr> <tr> <td>HCl (ppm)</td> <td>2</td> <td>2</td> <td>2</td> <td>3</td> <td>N.D.</td> <td>N.D.</td> <td>N.D.</td> <td>N.D.</td> </tr> <tr> <td>Cl₂ (ppm)</td> <td>N.D.</td> <td>N.D.</td> <td>N.D.</td> <td>N.D.</td> <td>N.D.</td> <td>N.D.</td> <td>N.D.</td> <td>N.D.</td> </tr> <tr> <td>放出ガス量 (g) j</td> <td>1.1</td> <td>1.2</td> <td>0.7</td> <td>1.4</td> <td>0.8</td> <td>0.6</td> <td>2.0</td> <td>2.1</td> </tr> <tr> <td>自動発火温度 k</td> <td>有 n</td> <td>有 n</td> <td>有 n</td> <td>有 n</td> <td>-</td> <td>-</td> <td>無 o</td> <td>無 o</td> </tr> </tbody> </table>				b <組成>	実施例 c				比較例 d				1	2	3	4	1	2	3	4	ニトログアニジン e	49.0	40.0	-	-	51.7	-	比較例 1	比較例 2	7:1:1:1:1:1 f	-	-	33.0	33.7	-	32.6	-	-	NH ₄ ClO ₄	22.0	25.0	30.1	30.2	-	-	-	-	St (NO ₂) ₂	22.4	25.8	30.1	-	41.7	60.6	1	2	KNO ₃	-	-	-	29.7	-	-	-	-	HTS	4.5	2.4	4.7	4.7	4.5	4.7	同様	同様	MoO ₃	0.9	0.9	0.9	0.5	0.9	0.9	-	-	Si ₃ N ₄	0.9	0.9	0.9	0.9	0.9	0.9	-	-	カルボナートとセルロース Na	-	5.0	-	-	-	-	1	m	St-Mg	0.3	-	0.3	0.3	0.3	0.3	-	-	h <性能試験>									i 使用薬量	25g	25g	25g	25g	25g	25g	44g	44g	t2 (ms)	59.2	52.0	56.0	47.0	75.2	71.0	54.0	55.0	P1 (KPa)	184	178	174	170	98	84	188	178	CO (ppm)	4000	4200	4500	3000	5500	5200	9200	8000	NO _x (ppm)	320	280	200	150	1600	1400	3000	2500	HCl (ppm)	2	2	2	3	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	Cl ₂ (ppm)	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	放出ガス量 (g) j	1.1	1.2	0.7	1.4	0.8	0.6	2.0	2.1	自動発火温度 k	有 n	有 n	有 n	有 n	-	-	無 o	無 o
b <組成>	実施例 c				比較例 d																																																																																																																																																																																																			
	1	2	3	4	1	2	3	4																																																																																																																																																																																																
ニトログアニジン e	49.0	40.0	-	-	51.7	-	比較例 1	比較例 2																																																																																																																																																																																																
7:1:1:1:1:1 f	-	-	33.0	33.7	-	32.6	-	-																																																																																																																																																																																																
NH ₄ ClO ₄	22.0	25.0	30.1	30.2	-	-	-	-																																																																																																																																																																																																
St (NO ₂) ₂	22.4	25.8	30.1	-	41.7	60.6	1	2																																																																																																																																																																																																
KNO ₃	-	-	-	29.7	-	-	-	-																																																																																																																																																																																																
HTS	4.5	2.4	4.7	4.7	4.5	4.7	同様	同様																																																																																																																																																																																																
MoO ₃	0.9	0.9	0.9	0.5	0.9	0.9	-	-																																																																																																																																																																																																
Si ₃ N ₄	0.9	0.9	0.9	0.9	0.9	0.9	-	-																																																																																																																																																																																																
カルボナートとセルロース Na	-	5.0	-	-	-	-	1	m																																																																																																																																																																																																
St-Mg	0.3	-	0.3	0.3	0.3	0.3	-	-																																																																																																																																																																																																
h <性能試験>																																																																																																																																																																																																								
i 使用薬量	25g	25g	25g	25g	25g	25g	44g	44g																																																																																																																																																																																																
t2 (ms)	59.2	52.0	56.0	47.0	75.2	71.0	54.0	55.0																																																																																																																																																																																																
P1 (KPa)	184	178	174	170	98	84	188	178																																																																																																																																																																																																
CO (ppm)	4000	4200	4500	3000	5500	5200	9200	8000																																																																																																																																																																																																
NO _x (ppm)	320	280	200	150	1600	1400	3000	2500																																																																																																																																																																																																
HCl (ppm)	2	2	2	3	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.																																																																																																																																																																																																
Cl ₂ (ppm)	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.																																																																																																																																																																																																
放出ガス量 (g) j	1.1	1.2	0.7	1.4	0.8	0.6	2.0	2.1																																																																																																																																																																																																
自動発火温度 k	有 n	有 n	有 n	有 n	-	-	無 o	無 o																																																																																																																																																																																																
(57) Abstract																																																																																																																																																																																																								
<p>A gas generator composition which contains a nitrogenous organic compound as a fuel ingredient and generates, at a high conversion, a gas harmless to the human body. The composition comprises a nitrogenous organic compound as a fuel ingredient and ammonium perchlorate and the nitrate of an alkali metal or alkaline earth metal as oxidizing agents, and is characterized in that the amount of the nitrate exceeds 0.9 when the amount of the nitrate forming the alkali metal oxide or alkaline earth metal oxide in an amount just enough for stoichiometrically neutralizing the hydrogen chloride yielded from the ammonium perchlorate is taken as 1.</p>																																																																																																																																																																																																								

(57)要約

本発明の目的は、燃料成分として含窒素有機化合物を含有し、高ガス化率で、人体に対し、クリーンなガスを発生するガス発生剤組成物を提供することにある。本発明のガス発生剤組成物は、燃料成分として含窒素有機化合物を、酸化剤として過塩素酸アンモニウムとアルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩を含有し、過塩素酸アンモニウムから生じる塩化水素に対し、化学量論的に中和可能なアルカリ金属又はアルカリ土類金属の酸化物を形成するだけの硝酸塩の量を1としたときに、前記アルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩の量が0.9を超えることを特徴とする。

PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第一頁に掲載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード(参考情報)

AE	アラブ首長国連邦	DM	ドミニカ	KZ	カザフスタン	SD	スーダン
AL	アルバニア	EE	エストニア	LC	セントルシア	SE	スウェーデン
AM	アルメニア	ES	スペイン	LI	リヒテンシュタイン	SC	シンガポール
AT	オーストリア	FI	フィンランド	LK	スリランカ	SI	スロヴェニア
AU	オーストラリア	FR	フランス	LR	リベリア	SK	スロヴァキア
AZ	アゼルバイジャン	GA	ガボン	LS	レソト	SL	シエラ・レオネ
BA	ボスニア・ヘルツェゴビナ	GB	英国	LT	リトアニア	SN	セネガル
BB	バルバドス	GD	グレナダ	LU	ルクセンブルグ	SZ	スワジランド
BE	ベルギー	GE	グルジア	LV	ラトヴィア	TD	チャード
BF	ブルキナ・ファソ	GH	ガーナ	MC	モナコ	TG	トーゴ
BG	ブルガリア	GM	ガンビア	MD	モルドヴァ	TJ	タジキスタン
BJ	ベナン	GN	ギニア	MG	マダガスカル	TZ	タンザニア
BR	ブラジル	GW	ギニア・ビサウ	MK	マケドニア旧ユーゴスラヴィア	TM	トルクメニスタン
BS	バハマ	GR	ギリシャ		共和国	TR	トルコ
BY	ベラルーシ	HR	クロアチア	ML	マリ	TT	トリニダード・トバゴ
CA	カナダ	HU	ハンガリー	MN	モンゴル	UA	ウクライナ
CC	中東アフリカ	ID	インドネシア	MR	モーリタニア	UG	ウガンダ
CF	コンゴ	IE	アイルランド	MW	マラウイ	US	米国
CG	コンゴ	IL	イスラエル	MX	メキシコ	UZ	ウズベキスタン
CH	スイス	IN	インド	NE	ニジェール	VN	ヴェトナム
CI	コートジボワール	IS	アイスランド	NL	オランダ	YU	ユーゴスラヴィア
CM	カメルーン	IT	イタリア	NO	ノルウェー	ZA	南アフリカ共和国
CN	中国	JP	日本	NZ	ニュージーランド	ZW	ジンバブエ
CR	コスタ・リカ	KE	ケニア	PL	ポーランド		
CU	キューバ	KG	キルギスタン	PT	ポルトガル		
CY	キプロス	KP	北朝鮮	RO	ルーマニア		
CZ	チェコ	KR	韓国	RU	ロシア		
DE	ドイツ						
DK	デンマーク						

明 細 書

ガス発生剤組成物

技術分野

本発明は、火薬を利用した乗員保護装置用ガス発生器に用いられるガス発生剤に関し、特に、発生ガス中の有害成分である窒素酸化物、一酸化炭素等の含有量が少なく、且つガス化率の高い新規なガス発生剤組成物に関するものである。

背景技術

火薬を利用した乗員保護装置としてエアバッグ、シートベルトプリテンショナーが、自動車の安全性向上の方策として、近年広く採用されている。エアバッグ装置の原理は、衝突を検出したセンサーからの信号によりガス発生器を作動させて、エアバッグを乗員と車体との間に展開させるものであり、また、シートベルトプリテンショナーにおいても同様であり、衝突をセンサーにより検知し、ガス発生器を作動させ、シートベルトにより乗員を拘束することにより保護するというものである。このガス発生器には、有害物を含まないクリーンなガスを短時間内に必要十分な量発生し、加えて小型、軽量であることが要求される。

ガス発生器に用いるガス発生剤は燃焼の安定化の為に、一般に錠剤、ディスク状に加圧成形、或いは押出成形されており、これらには、様々な過酷な環境下においても長期間に亘って初期の燃焼特性を維持する事が要求される。若し、錠剤等が経年変化や環境の変化等によって強度低下を起こしたり、あるいは崩壊した場合には、これら火薬組成物の燃焼特性が初期の設計とは異なってきて異常な燃焼特性を示す事になり、そ

の結果、自動車の衝突の際にエアバッグが破れたり、ガス発生器自体が破損する恐れがあり、そのような場合には乗員保護の目的を達成できないばかりか、逆に乗員に傷害を与える恐れすら生じる。

これらの機能を満足するエアバッグ用ガス発生剤として、従来よりアジ化ソーダ、アジ化カリウム等のアジ化金属化合物を主成分とするガス発生剤が使用されている。このガス発生剤は、瞬時に燃焼し、且つ燃焼ガス成分が実質的に窒素ガスのみであり、CO（一酸化炭素）やNO_x（窒素酸化物）の如き有害ガスを発生しない事、及び燃焼速度が周囲の環境の影響即ちガス発生器の構造による影響を受け難いのでガス発生器の設計が容易である事、等々の利点から多用されている。

しかしながら、アジ化金属化合物自体が有害な物質であり、重金属との接触による衝撃や摩擦によって容易に爆発するアジ化物を生成する、更には水や酸の存在下では分解して有毒ガスを発生するという大きな問題点を有していることから、その取扱いには最大限の注意が必要である。

そこで、アジ化金属化合物に代わるものとして、例えば特開平 2-25159 号公報、特開平 2-225389 号公報、特開平 5-213687 号公報、特開平 6-32689 号公報、特開平 6-80492 号公報、特開平 6-239684 号公報、特開平 7-206569 号公報、及び特開平 7-206570 号公報等々では、テトラゾール類、アゾジカルボンアミド類他の含窒素有機化合物を燃料成分とするガス発生剤が提案されている。特にテトラゾール類は、各種含窒素有機化合物の中でも、熱的に安定であり、しかも分子構造中の窒素原子の比率が高いため、CO の発生を本質的に抑制する性質を有しているという特徴がある。しかしながらこのものには、NO_x を発生しやすいという問題がある。このため、上記特開平 2-225159 号公報や特開平 3-2088

78号公報に見られる様に、ガス発生器にベンチュリー手段を設けて外部から燃焼ガス中に空気を導入し、これによって NO_x の濃度を相対的に低下させる方法が提案されているが、本質的な解決にはなっていない。

又、これら含窒素有機化合物を燃料とした場合、これを燃焼させる酸化剤としては、アルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩、過塩素酸塩、又は塩素酸塩が一般的に使用される。これら酸化剤に含まれるアルカリ金属、或いはアルカリ土類金属は、燃焼反応の結果、酸化物或は塩化物の状態でスラグを形成するが、燃焼生成物に占める割合としても決して少なくはない。更に、これらの酸化物等は、人体や環境に対して有害な物質であったり、ガス発生器から流出することでバッグ等を損傷し、乗員保護装置としての機能を果たさない場合があることから、捕集し易いスラグに変えて、ガス発生器内で捕集する必要がある。しかしながら、これら含窒素有機化合物を燃料とするガス発生剤の多くは、 $2000 \sim 3000$ ジュール/g 以上の高い燃焼熱を有しており、このため発生ガスは高温高圧となる。この結果、燃焼の際に副生するスラグの温度も高くなり、スラグの流動性も高くなって、従来のガス発生器内に内蔵されたフィルターでは、スラグの捕集率が低下する傾向にある。スラグの捕集率を高める為に、より多くのフィルター部材を装填して、スラグを冷却固化させる方式が考えられるが、この場合にはガス発生器の寸法が増大し、ガス発生器の小型化、軽量化の流れに逆行する事になる。

又、上記含窒素有機化合物との燃焼反応において生成したアルカリ金属、アルカリ土類金属の酸化物を、フィルター部にて捕集し易いスラグに変えて、効率的に捕集する方法が特開平4-265292号公報に開示されている。これによると塩基性物質であるアルカリ金属、アルカリ土類金属の酸化物と容易にスラグ形成反応を引き起こす酸性或いは中性

のスラグ形成剤として、二酸化珪素或いは酸化アルミニウムを添加する方式が提案されているが、これら化合物は燃焼反応において、全くガス発生に寄与せず、結果的にガス化率を低下させることになる。そこで本発明者等は、ガス発生剤組成物の酸化剤として、燃焼反応後、固体スラグを生成しない酸化剤を用いるか、或は固体スラグを生成したとしても、その量をできる限り少なくなるような酸化剤を用いることでガス発生剤のガス化率（ガス発生剤単位重量当たりのガス発生量）を向上させる検討を行った。

燃焼後固体スラグを生成しない酸化剤として硝酸アンモニウム、過塩素酸アンモニウムがある。硝酸アンモニウムを使用する場合の問題点の一つは、この物質は数種の結晶相変化を起こすことであり、これらの結晶相変化のうち約 32℃で発生するものについては大きな容積変化を伴う。この温度領域の上下にガス発生剤が繰り返し晒されると硝酸アンモニウムの結晶は膨張と収縮を繰り返し、ガス発生剤として加圧成形された錠剤等の強度の低下、崩壊を起こし、異常燃焼を起こす原因となる恐れがある。この問題を回避するため、硝酸アンモニウムの相安定化方法が PCTWO 95/04710 に開示されている。なお、硝酸アンモニウムは極めて反応性に乏しく、その燃焼困難な性質を補うためにトリアミノグアニジン硝酸塩のような危険性の高い燃料成分を用いなければならない。このように、硝酸アンモニウムを酸化剤として用いる場合には、耐熱性、及び燃焼性の改善という問題を常に伴う。

また、過塩素酸アンモニウムを用いたガス発生剤が特開平 2-293389 号公報、特開平 5-221770 号公報、特開平 8-228288 号公報に開示されている。これらは何れも推進薬の技術を応用したものであり、燃料兼結合剤を使用することに特徴がある。燃料兼結合剤としては有機高分子材料、例えば末端水酸基ポリブタジエン、シリコーン

樹脂等が使用されている。このような高分子有機材料を燃料成分に使用した場合、発生ガス中のCO濃度の上昇、或いは耐熱性欠如による経年劣化等の問題が内在している。また、上記特開平2-225159号公報や特開平3-208878号公報には燃料成分として含窒素有機化合物、酸化剤として過塩素酸アンモニウムを用いた例が開示されているが、燃焼後の発生ガスが悪いことから該ガス発生剤組成物を単独で乗員保護の目的に使用することは不可能であった。しかしながら、過塩素酸アンモニウムは、硝酸アンモニウムと比較した場合、耐熱性、酸化剤としての反応性の点で興味深い酸化剤である。

一方、ガス発生器の軽量化のために、ガス発生器の容器材質として、従来のステンレス（SUS）に代わってアルミニウムを用いる事が普及している。SUS製の容器の場合には、高温における強度に優れているので、車両火災やガス発生器の焼却処理等の昇温時にも、容器の破壊を生じる事がなく内部の火薬組成物を燃焼させる事が可能であるが、アルミニウム製の容器の場合には、高温強度が著しく低下するため、車両火災等によりガス発生器が火炎に晒されて内部の火薬組成物が燃焼すると、その燃焼圧力に耐え切れず、容器が破壊して破片が周囲に飛び散り、乗員や周囲にいる人達を殺傷する恐れがある。そこで、ガス発生器に要求される項目の中に、斯かる状況下でも容器破壊等の危険な状態が生じない様にする事が挙げられている。この対策として、USP 4,561,675号に、アルミニウム製容器を用いる場合には、アルミニウムの強度低下が生じる温度よりも低い温度で自動発火する火薬を、容器内面に密着させて配置する方式が提案されている。ここで使用されている自動発火薬は、ニトロセルロースを主成分として構成されているものであり、ニトロセルロース自体は、高温下では長期安定性に欠け、更に、その劣化により自然発火する可能性すらある。

同様に、シートベルトプリテンショナー用ガス発生器に使用するガス発生剤としては、燃焼速度が速いこと、及び自動発火機能を有することから上記問題点があるにもかかわらず、ニトロセルロースを主剤とする無煙火薬が用いられてきた。ニトロセルロースは本来、ガス発生器用として開発されたものではなく、組成物中の酸素バランス（燃焼反応した場合の酸素の過不足）が調整されていないことから燃焼ガスが悪く、また燃焼温度が非常に高いという問題点がある。

本発明は、従来使用してきたアジ化金属化合物の有害性の問題点を解決する方策として有効な含窒素有機化合物、特に、ニトログアニジン、アミノテトラゾールを燃料成分とするガス発生剤の酸化剤成分の選択において、発生ガスの組成が良好で高いガス化率を有するガス発生剤を提供するものであり、それにより乗員保護装置用ガス発生器の小型、軽量化を達成することを目的とするものである。

更に、好ましくは、発生ガス中の有害ガス成分である NO_x 及び CO の発生量が低く且つ耐熱性に優れ、更にスラグ流出量が少なく、加えて、ガス発生剤自体に自動発火機能を保持させた、高いガス化率を有するガス発生剤組成物を提供する事にある。

発明の開示

本発明者らは上記課題を解決する方法を見出すべく鋭意研究の結果、燃料成分、酸化剤及び添加剤を含有するガス発生剤組成物において、含窒素有機化合物、特に、ニトログアニジンやアミノテトラゾールを燃料成分とし、過塩素酸アンモニウムとアルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩の混合系を酸化剤とすることにより、発生ガスの組成が良好で高いガス化率を与えることができるという知見を得て、本発明に至ったものである。

とりわけ、過塩素酸アンモニウムから生じる塩化水素に対し化学量論的に中和可能なアルカリ金属又はアルカリ土類金属の酸化物を形成するだけの硝酸塩の量を1としたときに、前記アルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩の量が0.9を越えるようにする。

前記過塩素酸アンモニウムを単独で酸化剤として用いた場合は、ガス化率100%を達成することが可能であるが、過塩素酸アンモニウムの燃焼反応により塩化水素の如き毒性ガスを発生し、また燃焼温度が非常に高いことから窒素酸化物の濃度が高くなってしまう。アルカリ金属またはアルカリ土類金属の硝酸塩はこの問題点を解決するために添加され、特に塩化水素は硝酸塩由来のアルカリ金属、或はアルカリ土類金属の酸化物によって中和され、水と無害な塩化物に変換される。

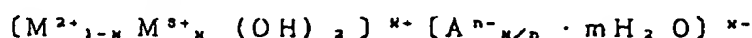
過塩素酸アンモニウムと、アルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩の比は、過塩素酸アンモニウムから生じる塩化水素に対し、化学量論的に中和可能なアルカリ金属又はアルカリ土類金属の酸化物を生成できるだけの硝酸塩量、或はやや過剰な量を使用することが好ましい。過剰に生成されたアルカリ金属又はアルカリ土類金属の酸化物は後述するスラグ捕集剤とのスラグ反応でガス発生器中のフィルターにより容易にろ過される物質となる。

更に、前記燃料成分として、ニトログアニジンを使用する場合は、ニトログアニジン35～60重量%に対して、前記酸化剤として、過塩素酸アンモニウムを15～30重量%、アルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩を20～40重量%含有することが肝要である。

また、前記燃料成分として、アミノテトラゾールを使用する場合は、アミノテトラゾール20～45重量%に対して、前記酸化剤として、過塩素酸アンモニウムを20～40重量%、アルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩を25～55重量%含有することが肝要である。

前記硝酸塩としては、硝酸ストロンチウム、硝酸バリウム、硝酸カリウム及び硝酸ナトリウムからなる群より選ばれた一種以上ものが好ましい。

本発明においては、各種添加剤により成形性の向上、発生ガス組成の改善、スラグ成形性の向上を達成している。前記添加剤の1種がバインダーである場合、前記バインダーとして次式で示されるヒドロタルサイト類を含有していることが好ましく、組成物中に2～10重量%のヒドロタルサイト類を含有していることが好ましい。



ここで、

M^{2+} : Mg^{2+} , Mn^{2+} , Fe^{2+} , Co^{2+} , Ni^{2+} , Cu^{2+} , Zn^{2+} 等の2価金属

M^{3+} : Al^{3+} , Fe^{3+} , Cr^{3+} , Co^{3+} , In^{3+} 等の3価金属

A^{n-} : OH^- , F^- , Cl^- , NO_3^- , CO_3^{2-} , SO_4^{2-} , $Fe(CN)_6^{3-}$, CH_3COO^- , 蓚酸イオン, サリチル酸イオン等のn価のアニオン

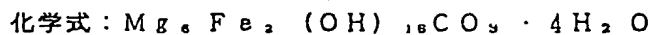
x : $0 < x \leq 0.33$

中でも、前記ヒドロタルサイト類が、次式で示される合成ヒドロタルサイト、又は、ピロウライトであることが望ましい。

(合成ヒドロタルサイト)



(ピロウライト)



前記添加剤の1種がガス発生剤組成物の自動発火を可能にする触媒(自動発火機能発現触媒)である場合、前記自動発火機能発現触媒として三酸化モリブデン、モリブデン酸、モリブデン酸アンモニウム、モリブ

デン酸ナトリウム、リンモリブデン酸、リンモリブデン酸アンモニウム及びリンモリブデン酸ナトリウムからなる群より選ばれた1種以上のモリブデン化合物を含有していることが好ましく、組成物中に0.05～5重量%のモリブデン化合物を含有していることが好ましい。

前記添加剤の1種がスラグ捕集剤である場合、前記スラグ捕集剤として金属窒化物又は金属炭化物の1種以上を含有していることが好ましく、組成物中に0.5～5重量%の金属窒化物又は金属炭化物の1種以上を含有していることが好ましい。

前記添加剤の1種が例えば顆粒状等に成形するのに適した成形補助剤である場合、前記成形補助剤としてポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール、ポリビニルエーテル、マレイン酸と他の重合性物質との共重合体、ポリエチレンイミン、ポリビニルアルコール、ポリビニルピロリドン、ポリアクリルアミド、ポリアクリル酸ナトリウム及びポリアクリル酸アンモニウムからなる群より選ばれた1種以上の水溶性ポリマーが好ましい。これら水溶性ポリマーの水溶液をガス発生剤組成物に噴霧し、乾燥させて顆粒状のガス発生剤組成物を成形してもよい。この場合、添加量は組成物中に0.05～2重量%の水溶性ポリマーを含有していることが好ましい。

前記添加剤の1種が錠剤等に成形するのに適した加圧成形用滑剤である場合、前記滑剤としてステアリン酸マグネシウム、ステアリン酸亜鉛、グラファイト、窒化硼素及び二硫化モリブデンからなる群から選ばれた1種以上を混合したガス発生剤組成物が好ましく、組成物中に0.1～1重量%滑剤を含有していることが好ましい。

また、本発明のガス発生剤組成物は押出成形用のバインダーを添加することで単孔円筒状、あるいは多孔円筒状に押出成形することも可能である。この場合、前記添加剤としてセルロース系化合物、多価ヒドロキ

シ化合物、ポリビニル重合体、微生物産生多糖類などの有機バインダー、無機バインダーからなる群から選ばれた１種以上を混合し、押出成形したガス発生剤組成物が好ましく、添加量は１～１５重量％含有することが好ましい。

そして、本発明のガス発生器は、上記いずれかの本発明のガス発生剤組成物が充填されたガス発生器である。

図面の簡単な説明

第１図は、本発明の実施例で使用したエアバッグ用ガス発生器１の概略断面図である。

第２図は、高圧容器を用いた燃焼試験における時間（ t ）と容器内圧力（ P ）との関係を示すグラフである。

第３図は、本発明の実施例で使用したシートベルトプリテンショナー用ガス発生器１０の概略断面図である。

第４図は、組成比及び６０リットルタンクテストと自動発火性試験に関する結果の表を示す図である。

第５図は、燃焼試験及び耐熱性試験に関する結果の表を示す図である。

発明を実施するための最良の形態

以下、本発明を詳細に説明する。

本発明のガス発生剤組成物は、燃料成分として含窒素有機化合物を、特に、ニトログアニジン、アミノテトラゾールを用い、これを燃焼させる酸化剤として過塩素酸アンモニウムと、アルカリ又はアルカリ土類金属硝酸塩との混合物を含有し、更にバインダー、自動発火機能発現触媒、スラグ捕集剤、その他各種成形補助剤等を目的に心じ添加、混合して

なるものである。

そして、前記酸化剤混合物において、過塩素酸アンモニウムから生じる塩化水素に対し、化学量論的に中和可能なアルカリ金属又はアルカリ土類金属の酸化物を形成するだけの硝酸塩の量を1としたときに、前記アルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩の量が0.9を超えることを特徴とするガス発生剤組成物である。

本発明におけるアルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩は容易に入手可能な硝酸ストロンチウム、硝酸バリウム、硝酸カリウム及び硝酸ナトリウムからなる群より選ばれた一種以上であることが好ましい。

まず、本発明で燃料成分として使用される含窒素有機化合物について説明する。含窒素有機化合物は、分子構造中の窒素原子の比率が高く有害なCOの発生を基本的に抑制する構造を有しており、しかも、熱安定性及び安全性を含めて取り扱いが容易であり、価格面で安価な化合物が好ましい物質である。これら化合物の中であって、本発明の酸化剤との反応性という点で好ましい化合物は、ニトログアニジン、およびアミノテトラゾールである。

ニトログアニジンを使用する場合、該含有量は組成物中に、35～60重量%が好ましい。35重量%以下ではガス発生量が少なく、エアバッグの展開不良を生じるおそれがあり、又、60重量%を越えて添加すると、相対的に酸化剤の添加量が少なくなって不完全燃焼を生じ、有害なCOガスを大量に発生するおそれがあり、更に極端な場合には、未燃焼物が生じるおそれがある。

このようにニトログアニジンの含有量が、組成物中に35～60重量%の場合、前記酸化剤として、組成物中に過塩素酸アンモニウムが15～30重量%、アルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩が20～40重量%含有されているのが好ましい。ここで、前記アルカリ金属又は

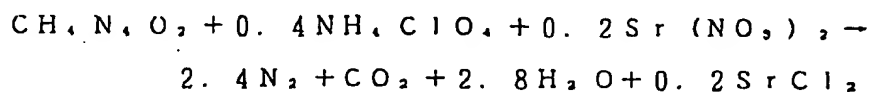
アルカリ土類金属の硝酸塩の量は、上述のように、過塩素酸アンモニウムから生じる塩化水素に対し、化学量論的に中和可能なアルカリ金属又はアルカリ土類金属の酸化物を形成するだけの硝酸塩の量を1としたときに、0.9を越えるように選ばれる。

また、アミノテトラゾールを使用した場合には該含有量は、組成物中に、20～45重量%が好ましい。20重量%以下ではガス発生量が少なく、エアバッグの展開不良を生じるおそれがあり、又、45重量%を越えて添加すると、相対的に酸化剤の添加量が少なくなって不完全燃焼を生じ、有害なCOガスを大量に発生するおそれがあり、更に極端な場合には、未燃焼物が生じるおそれがある。

このようにアミノテトラゾールの含有量が、組成物中に20～45重量%の場合、前記酸化剤として、組成物中に過塩素酸アンモニウムが20～40重量%、アルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩が25～55重量%含有されているのが好ましい。ここでも、前記アルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩の量は、上述のように、過塩素酸アンモニウムから生じる塩化水素に対し、化学量論的に中和可能なアルカリ金属又はアルカリ土類金属の酸化物を形成するだけの硝酸塩の量を1としたときに、0.9を越えるように選ばれる。

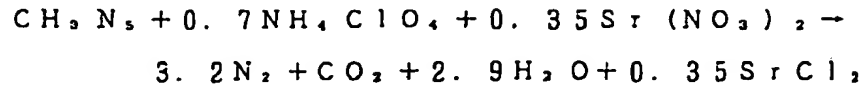
次に、ニトログアニジン、アミノテトラゾールと前記酸化剤の反応において完全燃焼をした場合の反応式及びガス化率を代表的な組み合わせ式a)、式b)により示す。

a) ニトログアニジンと過塩素酸アンモニウム／硝酸ストロンチウムの混合系との反応



ガス化率：83.6%

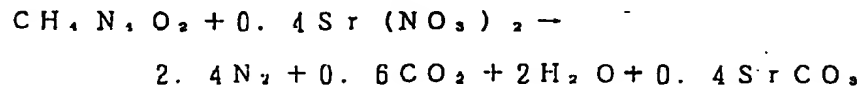
b) アミノテトラゾールと過塩素酸アンモニウム／硝酸ストロンチウムの混合系との反応



ガス化率：77.0%

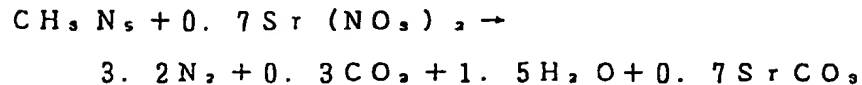
そして、比較として、過塩素酸アンモニウムを含まない酸化剤を使用した場合の反応式及びガス化率の代表的な組み合わせを(式c)、(式d)により示す。

c) ニトログアニジンと硝酸ストロンチウムとの反応



ガス化率：68.7%

d) アミノテトラゾールと硝酸ストロンチウムとの反応

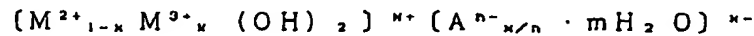


ガス化率：55.7%

更に、本発明者らは、上記混合系酸化剤を用いることによる製造上の保安面での利点をも見出した。即ちアミノテトラゾールと過塩素酸アンモニウムとの混合物又はアミノテトラゾールと硝酸ストロンチウムの混合物では一旦着火すると、それらは中断することなく大気中で燃焼を継続するが、アミノテトラゾールと過塩素酸アンモニウム・硝酸ストロンチウムの混合系酸化剤との混合物では、一時的に着火はするものの、大気中での燃焼の継続性がない。すなわち、アミノテトラゾールと過塩素酸アンモニウム・硝酸ストロンチウムの混合系酸化剤との混合物はその製造時に、万一火災が発生したとしても他への燃焼伝播が起こり難いことから製造上の安全性が大幅に向上する。また、ニトログアニジンでは

酸化剤との組合せにおいて、過塩素酸アンモニウム、硝酸ストロンチウム、或いは過塩素酸アンモニウム／硝酸ストロンチウムの混合系何れにおいても大気中での燃焼継続性がない。

次に、本発明において、添加剤の１種であるバインダーについて説明する。本発明において、バインダーとしては次の一般式で示されるヒドロタルサイト類が好ましい。



ここで、

M^{2+} : Mg^{2+} , Mn^{2+} , Fe^{2+} , Co^{2+} , Ni^{2+} , Cu^{2+} , Zn^{2+} 等の
の２価金属

M^{3+} : Al^{3+} , Fe^{3+} , Cr^{3+} , Co^{3+} , In^{3+} 等の３価金属

A^{n-} : OH^- , F^- , Cl^- , NO_3^- , CO_3^{2-} , SO_4^{2-} , $Fe(CN)_6^{3-}$, CH_3COO^- , 稼酸イオン, サリチル酸イオン等の n
価のアニオン

$$x : 0 < x \leq 0.33$$

このヒドロタルサイト類は、結晶水を有する多孔質の物質であって、含窒素有機化合物系のガス発生剤のバインダーとして極めて有効である。これは、ヒドロタルサイト類が共通して水分を吸着し易い性質を有しており、この性質が組成物の各成分を強固に結合させる作用をなすものと考えられる。

例えば、ガス発生剤の錠剤を成形する場合、低い打錠圧力においても、一般のアジド系ガス発生剤の錠剤硬度 10～15 kgf (モンサント型硬度計) よりも遙に高い硬度 (25～30 kgf) を得る事が可能となる。又、このバインダーを用いた錠剤等の成形物は、高温・低温の繰り返しによる熱衝撃に対しても錠剤特性及び燃焼特性に変化がなく、従って実際に車両に搭載した後の経年変化が少なく、極めて特性の安定し

た錠剤を得る事が可能となる。

尚、ヒドロタルサイト類の代表的なものとしては、次式で表される合成ヒドロタルサイト、又は、ピロウライトがあるが、入手の容易性及び価格面から合成ヒドロタルサイトが好ましい。

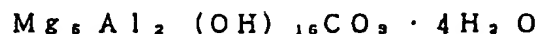
(合成ヒドロタルサイト)



(ピロウライト)



このヒドロタルサイト類は、ガス発生剤の燃焼に際し、例えば合成ヒドロタルサイトの場合には、次の反応式に示す様に分解するが有害ガスを発生せず、更に、反応自体は吸熱反応であるので、ガス発生剤の燃焼温度を低下させ、結果的にNOxの生成を抑制するという効果もある。



更に、このヒドロタルサイト類は、火薬類危険性度合の指標となる摩擦感度、落槌感度に関しては全く鈍感である。従って本発明のガス発生剤組成物にこのヒドロタルサイト類を添加することで取扱上安全なガス発生剤組成物となる。ここで危険性評価の一例としてJIS-K-4810（火薬類性能試験法）に規定された摩擦感度試験結果を紹介する。例えば、ニトログアニジン又はアミノテトラゾール類と、過塩素酸アンモニウム・硝酸ストロンチウムの組成物が摩擦感度等級4級であるのに対して、この系にヒドロタルサイト類を約5重量%添加することで6級となり、安全性が向上する。

本発明のガス発生剤組成物に、このヒドロタルサイト類をバインダーとして添加する時には、ガス発生剤組成物に対して、2～10重量%の

範囲で含有させる。2重量%より少ないとバインダーとしての機能が達成し難く、10重量%を越えると、他の成分の添加量が少なくなってガス発生剤組成物としての機能が果たし難くなる。特に3～8重量%の範囲で添加されるのが好ましい。またヒドロタルサイト類がガス発生剤組成物中で均一に分散されるためには個数基準50%平均粒径で10 μ m以下が好ましい。

尚、個数基準50%平均粒径とは、個数基準で粒度分布を表す方法であり、全粒子の個数を100としたとき、小さい方から積算して50個に達したときの粒度をいう。

次に、本発明で使用するガス発生剤組成物の自動発火を可能にする触媒（自動発火機能発現触媒）について説明する。上記ニトログアニジン又はアミノテトラゾールと、過塩素酸アンモニウムと、アルカリ金属又はアルカリ土類金属硝酸塩との系に150℃～210℃で自動発火機能を持たせるべく、各種金属酸化物、金属硫化物及び金属粉末を添加して、自動発火機能の有無を検討したところ、三酸化モリブデン及び三酸化モリブデン類、すなわち加熱することにより三酸化モリブデンを生成する化合物が、自動発火機能を有することがわかった。

その添加量は、ガス発生剤組成物に対して0.05重量%の極めて少ない添加量でも自動発火機能が発現し、5重量%までは、その機能が殆ど変化しない事も判明した。従って、自動発火性付与のための触媒成分としての三酸化モリブデンの添加量は、0.05重量%～5重量%の範囲が好ましく、0.05重量%未満では自動発火機能が発現せず、又、5重量%を越えるとガス化率が低下する傾向にある。

前記三酸化モリブデン類としては、モリブデン酸、モリブデン酸アンモニウム、モリブデン酸ナトリウム、リンモリブデン酸、リンモリブデン酸アンモニウム、リンモリブデン酸ナトリウム等のモリブデン化合物が挙げられる。これらのモリブデン化合物を三酸化モリブデンに代えて使用する場合の添加量は、生成する三酸化モリブデン換算で、上記の 0.05～5重量%の範囲となる様に添加する事が好ましい。

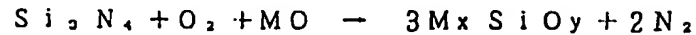
次に、本発明で使用するスラグ捕集剤について説明する。本発明で使用するスラグ捕集剤としては金属窒化物或いは金属炭化物がある。金属窒化物としてアジ化物を含める場合があるが、本発明の金属窒化物にはアジ化物は含まれない。本発明に使用しうる窒化物としては窒化珪素 (Si_3N_4)、窒化硼素 (BN)、窒化アルミニウム (AlN)、窒化モリブデン ($\text{MoN}/\text{Mo}_2\text{N}$)、窒化タングステン ($\text{WN}_2/\text{W}_2\text{N}$, W_2N_3)、窒化チタン (TiN)、窒化バナジウム (VN)、窒化ジルコニウム (ZrN)、窒化クロム ($\text{CrN}/\text{Cr}_2\text{N}$)、窒化タンタル (TaN) 及び窒化ニオブ (NbN) からなる群から選ばれた 1 種以上が挙げられる。

また、本発明で使用する金属炭化物の具体例としては、炭化珪素 (SiC)、炭化硼素 (B_4C)、炭化モリブデン ($\text{MoC}/\text{Mo}_2\text{C}$)、炭化タングステン ($\text{WC}/\text{W}_2\text{C}$)、炭化チタン (TiC)、炭化バナジウム (VC)、炭化ジルコニウム (ZrC)、炭化クロム ($\text{Cr}_3\text{C}_2/\text{Cr}_3\text{C}_3/\text{Cr}_{23}\text{C}_6$)、炭化タンタル (TaC)、炭化ニオブ (NbC) が挙げられ、これらは混合して用いてもよい。

これら金属窒化物、及び金属炭化物はファインセラミックスと呼ばれるものであり、熱的にも安定で高強度の耐熱材料として使用されているが、高温の酸化性雰囲気下では燃焼する性質がある。本発明は、この燃焼する性質を利用して、スラグ形成を行うものであり、同時に燃焼反応

により発生する窒素ガス、炭酸ガスも、燃料成分の燃焼で発生する燃焼ガスと同様、乗員保護装置の作動に利用される。

本発明におけるスラグ形成の反応式を、窒化珪素を例にとり示すが、その他の金属窒化物、金属炭化物についても同様である。尚、反応の係数は省略している。



(ここで MO は、アルカリ金属又はアルカリ土類金属の酸化物又はヒドロタルサイト類より生成する MgO 、 Al_2O_3 。)

本発明では窒化珪素が燃焼する過程において、酸化剤、或はバインダーより生成された金属酸化物が共存するため珪酸塩が形成される。一般に珪酸塩の融点は 1600°C 前後であり、ガス発生剤の燃焼過程においては高粘度の熔融状態にあるので各微粒子スラグが互いに融着して凝集し、大きな粒子となってガス発生器内のフィルタ部材で捕集され易くなる。

これら金属窒化物、或いは金属炭化物の粒径は、細かい程その効果が期待し易いので、個数基準 50% 平均粒径で $5\mu\text{m}$ 以下、好ましくは $1\mu\text{m}$ 以下が良い。この金属窒化物、或いは金属炭化物の微粒子を、前記燃料成分や酸化剤成分の粉碎時に少量添加しておけば、これら粉碎成分の固結防止剤の作用をなすと共に酸化剤や燃料中に均一に分散させる事ができ、前記スラグ反応の均一化も期待できる。尚、これら金属窒化物、或いは金属炭化物を固結防止剤として使用する際に、二酸化珪素の微粉末である微粒化シリカと併用する事も可能である。

また、これら金属窒化物、或いは金属炭化物の添加量は、酸化剤より生成したアルカリ金属又はアルカリ土類金属の酸化物、及びヒドロタルサイト類より生成する MgO 、 Al_2O_3 に依存するものであり、ガス発生剤組成物中に 0.5 ~ 5 重量% の範囲が好ましく、0.5 重量% 以

下では、上記したスラグ捕集効果が小さく、又、5重量%を越えると、燃料や酸化剤の添加量が制限されるので、発生ガス量不足や不完全燃焼を生じる怖れが出てくる。

次に、本発明における添加剤の1種である成形補助剤および滑剤についてそれぞれ説明する。ガス発生剤組成物はその用途により顆粒、錠剤、ディスク状、単孔円筒状、あるいは多孔円筒状に成形することで所望の燃焼速度を得、且つ成形体としての強度を持たせて使用するのが一般的であり、これら成形補助剤、滑剤は実際に使用可能な形状に成形するために用いられる。

ガス発生剤を顆粒状に成形する場合、成形補助剤としての水溶性ポリマーを含む水溶液をガス発生剤に噴霧して混合し、直径1.0mm以下の顆粒状に成形、水を除去することで顆粒を得る。前記顆粒はそのままの状態でガス発生剤として使用できるが、更に錠剤、或はディスク状に加圧成形して使用することも可能である。使用しうる水溶性ポリマーの具体例としては、例えば、ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール、ポリビニルエーテル、マレイン酸と他の重合性物質との共重合体、ポリエチレンイミン、ポリビニルアルコール、ポリビニルピロリドン、ポリアクリルアミド、ポリアクリル酸ナトリウム、ポリアクリル酸アンモニウム等がある。

前記水溶性ポリマーの添加量は、組成物中に0.05～2重量%を含有していることが好ましい。

また、錠剤或はディスク状に加圧成形し使用する場合は、直径4～10mm、厚さ1.5～5mmの錠剤或いは適宜寸法のディスク状に成形して使用されるのが一般的であり、その成形時の粉体、或は顆粒の流動性を改善する目的で、例えば、ステアリン酸、ステアリン酸亜鉛、ステアリン酸マグネシウム、ステアリン酸カルシウム、ステアリン酸アルミ

ニウム、二硫化モリブデン、グラファイト、窒化硼素の群から選択された1種以上の第1滑剤を添加するのが好ましい。これにより成形性の改善が可能となる。

前記滑剤の添加量は、組成物中に0.1～1重量%含有していることが好ましい。

本発明の錠剤、或いはディスク状にプレス成形されたガス発生剤は、100～120℃の温度で2～24時間程度熱処理する事により、経時変化の少ないガス発生剤組成物の成形体を得る事ができる。特に、107℃×400時間の過酷な耐熱老化試験にパスするためには、この熱処理は極めて有効である。尚、熱処理時間は、2時間未満では熱処理が不十分であり、24時間を越えると、それ以上は意味のない熱処理となるので、2～24時間の範囲で適宜選定するのが良い。好ましくは5～20時間が良い。又、熱処理温度は、100℃以下では効果が少なく、120℃を越えると却って劣化のおそれがあるので、100～120℃の範囲で適宜選定する事になる。好ましくは100℃～110℃である。

また、本発明のガス発生剤組成物は押出成形用のバインダーを添加することで単孔円筒状、あるいは多孔円筒状に押出成形することも可能である。この場合、単孔円筒状の形状は外径1～7mm、内径0.5～2mm、全長2～10mmで、これらは使用する目的によりその形状は異なる。押出成形用バインダーとしてはセルロース系化合物、多価ヒドロキシ化合物、ポリビニル重合体、微生物産生多糖類などの有機バインダー、無機バインダーからなる群から選ばれた1種以上を混合し、押出成形したガス発生剤組成物が好ましく、添加量は1～15重量%含有することが好ましい。

本発明の押出成形されたガス発生剤は、50～80℃の温度で20～

30時間程度熱処理する事により、経時変化の少ないガス発生剤組成物の成形体を得る事ができる。押出成形による製造方法では、水分を20～30重量%含んだ成形体を熱処理するため、低温で長時間熱処理することが必要である。特に、107℃×400時間の過酷な耐熱老化試験にパスするためには、この熱処理が極めて有効である。尚、熱処理時間は、20時間未満では熱処理が不十分であり、30時間を越えると、それ以上は意味のない熱処理となるので、20～30時間の範囲で適宜選定するのが良い。又、熱処理温度は、50℃以下では効果が少なく、80℃を越えると水分の蒸発速度が早すぎるために、成形体内に気泡を生じ、これは成形体の強度不足、燃焼中の異常燃焼の原因となる。

〔好ましい組合わせ〕

次に、本発明のガス発生剤組成物における各成分の好ましい組み合わせについて説明する。燃料成分としては含窒素有機化合物の内、具体的には、ニトログアニジン、アミノテトラゾールが最適である。又、酸化剤としては、過塩素酸アンモニウムとアルカリ金属又はアルカリ土類金属硝酸塩との混合系のうち、過塩素酸アンモニウムと硝酸ストロンチウムとの混合系が最適である。

そして、燃料成分がニトログアニジンの場合、燃料成分はガス発生剤中に35～60重量%含まれていることが好ましい。酸化成分は、ガス発生剤中に過塩素酸アンモニウム15～30重量%と硝酸ストロンチウム20～40重量%とが含まれていることが好ましい。また、燃料成分がアミノテトラゾールの場合、燃料成分はガス発生剤中に20～45重量%含まれていることが好ましい。酸化成分は、ガス発生剤中に過塩素酸アンモニウム20～40重量%と硝酸ストロンチウム25～55重量%とが含まれていることが好ましい。

自動発火機能発現触媒としては、三酸モリブデンが最適であり、この

自動発火機能発現触媒はガス発生剤に対して0.05～5重量%含まれていることが好ましい。

スラグ捕集剤としての金属窒化物は窒化珪素が最適であり、また、金属炭化物は炭化珪素が最適である。これはスラグ捕集剤の珪素成分が、燃焼過程で、前記アルカリ金属又はアルカリ土類金属硝酸塩から生ずる酸化物或いは下記バインダーから生ずる酸化物とスラグ形成反応を起こし捕集し易い高粘性のスラグを形成するからである。そしてこのスラグ捕集剤は、ガス発生剤中に0.5～5重量%含まれていることが好ましい。

次に、バインダーとして好ましい具体例を挙げる。錠剤状等の加圧成形に要するバインダーとしては、高融点酸化物である MgO と Al_2O_3 を生成し得る合成ヒドロタルサイト類が最も好ましい。これらは上記の如く窒化珪素又は炭化珪素とのスラグ形成反応により、ガス発生剤のフィルタ部で捕捉され易い高粘性のスラグを生成する。このバインダーは、ガス発生剤中に2～10重量%含まれることが好ましい。

顆粒状に成形する為に好ましい成形補助剤として具体的にはポリビニルアルコールが最適であり、ガス発生剤中に0.05～2重量%添加するのが良い。

顆粒状に成形する場合、各成分を配合した後、V型混合機により混合し、成形補助剤である水溶性ポリマーを溶解させた水溶液を噴霧し、湿式混練造粒して粒径1mm以下の顆粒状に成形する。この顆粒を100℃で10時間乾燥させ、ガス発生剤として用いる。

錠剤状等に加圧成形する場合の滑剤として具体的にはステアリン酸マグネシウムが最適であり、この加圧成形用滑剤は、ガス発生剤中に0.1～1重量%添加するのが良い。

加圧成形により錠剤状或はディスク状にガス発生剤を成形する場合、

V型混合機で混合して得られた混合粉末に滑剤を添加した後、所望の形状に加圧成形し、100℃で10時間乾燥させ、ガス発生剤として用いる。この場合、上記顆粒に滑剤を添加し、加圧成形することも可能である。

また、単孔円筒状、あるいは多孔円筒状に押出成形する為に好ましいバインダーとして具体的にはセルロース系化合物が最適であり、この押出成形用バインダーは、ガス発生剤中に1～10重量%添加するのが良い。

押出成形する場合、燃料、酸化剤、各種添加物をスパイラルミキサに計り取り、外割で25重量%の水を加え、十分に混練し、粘性を有する湿薬にする。その後、所望の形状に押出成形可能なダイスを通し、適宜切断していく。このようにして得られた押し出し成形体を60℃で24時間熱処理し、ガス発生剤として用いる。

(実施例)

以下に本発明を実施例により更に具体的に説明する。

各種のガス発生剤を実施例1から4に説明するように調合し、それらを第1図に示されるようなガス発生器にそれぞれ充填した。それらのガス発生器を使用して60リットルタンクテスト及び自動発火性試験を行った。

第1図において、ガス発生器1は、点火器2と伝火薬3とが配置された中央点火室7と、その周囲の、ガス発生剤4が装填された燃焼室8と、更に、その外側の金属フィルター5が配置された冷却フィルター室9とから構成され、燃焼ガスは、冷却フィルター室9を経て、ハウジングのガス噴出孔6から外部に噴出するようになっている。

60リットルタンクテストは、内容積60リットルの高圧容器内にガス発生器を装着して作動させ、容器内にガスを放出させて、第2図に示

す如き容器内圧力の時間的变化と、容器内への流出スラグ量の測定を行うものである。尚、第2図において、縦軸は容器内圧力 P 、横軸は時間 t であり、 P_1 は容器内の最大到達圧力〔Kpa〕、 t_1 は点火器2への通電からガス発生器の作動開始までの時間〔ms：ミリ秒〕、 t_2 はガス発生器の作動から P_1 に至るまでの所要時間〔ms〕を示している。

更に、自動発火性機能は、前記試験用ガス発生器を用いて、外部火災試験と呼ばれる方法で行われた。これにより、火災等に対する自動発火機能の有無が判る。

外部火災試験は、積み上げた木材の上に試験用ガス発生器を載置し、木材に灯油をかけて着火し、火災の中にガス発生器を10～30分間放置しておき、ガス発生剤の燃焼によってガス発生器が破損するか否かを試験する方法である。これらの60リットルタンクテスト結果及び自動発火性試験の結果は表1として第4図に示されている。

〔実施例1〕

燃料成分としてのニトログアニジン49.0重量%と、酸化剤としての過塩素酸アンモニウム22.0重量%と硝酸ストロンチウム22.4重量%と、バインダーとしての合成ヒドロタルサイト4.5重量%と、自動発火機能発現触媒成分としての三酸化モリブデン0.9重量%と、スラグ捕集剤としての窒化珪素0.9重量%と、錠剤等成形用滑剤としてのステアリン酸マグネシウム0.3重量%とを夫々配合し、V型混合機により乾式混合した。尚、混合に際し、予め硝酸ストロンチウムには、窒化珪素の微粉末（個数基準50%平均粒径で $0.2\mu\text{m}$ ）を添加し、個数基準50%平均粒径で $12\mu\text{m}$ 程度に粉碎処理した。また、過塩素酸アンモニウムについては日本カーリット（株）製、製品名APD2をそのまま使用した。この混合物を、回転式打錠機でプレス成形して直

径 6 mm、厚さ 2.2 mm、重量 120 mg のガス発生剤の錠剤を得た。次に、この錠剤を 100℃ で 10 時間、熱処理を行った。得られた錠剤 25 g を、第 1 図に示す構造のエアバッグ用ガス発生器 1 に装填した。試験の結果を表 1 として第 4 図に示した。

〔実施例 2〕

燃料成分としてのニトログアニジン 40.0 重量%と、酸化剤としての過塩素酸アンモニウム 25.0 重量%と硝酸ストロンチウム 25.8 重量%と、合成ヒドロタルサイト 2.4 重量%と、自動発火機能発現触媒としての三酸化モリブデン 0.9 重量%と、スラグ捕集剤としての窒化珪素 0.9 重量%、及び成型用バインダーとしてカルボキシメチルセルロースナトリウム 5.0 重量%（和光純薬工業株式会社）を夫々スパイラルミキサーに計り取り、混合粉末に対し、25 重量%の水を加え混練した。

十分に混練し、粘土状塊になった湿状薬を押出成形機に通し、外径 2 mm、内径 1 mm の単孔円筒状に押し出し、全長 3 mm の長さに切断した。次に、この押出成形体を 60℃ で 24 時間、熱処理を行った。尚、混合に際し、予め硝酸ストロンチウムには、窒化珪素の微粉末（個数基準 50% 平均粒径で 0.2 μm）を添加し、個数基準 50% 平均粒径で 12 μm 程度に粉碎処理している。熱処理後、得られた成形体 25 g を、第 1 図に示す構造のエアバッグ用ガス発生器 1 に装填した。試験の結果を表 1 として第 4 図に示した。

〔実施例 3〕

燃料成分としての 5-アミノテトラゾール 33.0 重量%、酸化剤としての過塩素酸アンモニウム 30.1 重量%と硝酸ストロンチウム 30.1 重量%と、バインダーとしての合成ヒドロタルサイト 4.7 重量%と、自動発火機能発現触媒成分としての三酸化モリブデン 0.9 重量%

と、スラグ捕集剤としての窒化珪素 0.9 重量%と、錠剤成形用滑剤としてのステアリン酸マグネシウム 0.3 重量%とを夫々配合し、V型混合機により乾式混合した。尚、混合に際し、予め5-アミノテトラゾールと硝酸ストロンチウムには、夫々窒化珪素の微粉末（個数基準 50% 平均粒径で 0.2 μm ）を、夫々の重量に応じて略比例配分した量を添加し、個数基準 50% 平均粒径で 12 μm 程度に粉砕処理した。また、過塩素酸アンモニウムについては日本カーリット（株）製、製品名 APD 2 をそのまま使用した。この混合物を、回転式打錠機でプレス成形して直径 6 mm、厚さ 2.2 mm、重量 125 mg のガス発生剤の錠剤を得た。次に、この錠剤を 100℃ で 10 時間、熱処理を行った。得られた錠剤 25 g を、第 1 図に示す構造のエアバッグ用ガス発生器 1 に装填した。試験の結果を表 1 として第 4 図に示した。

〔実施例 4〕

燃料成分としての 5-アミノテトラゾール 33.7 重量%と、酸化剤としての過塩素酸アンモニウム 30.2 重量%と硝酸カリウム 29.7 重量%と、バインダーとしての合成ヒドロタルサイト 4.7 重量%と、自動発火機能発現触媒としての三酸化モリブデン 0.5 重量%と、スラグ捕集剤としての窒化珪素 0.9 重量%と、錠剤成形用滑剤としてのステアリン酸マグネシウム 0.3 重量%とを夫々配合し、実施例 3 と同様の方法で混合及び成形を行い、直径 6 mm、厚さ 2.2 mm、重量 116 mg の錠剤を得た。尚、混合に際し、予め 5-アミノテトラゾールと硝酸カリウムには、夫々窒化珪素の微粉末（個数基準 50% 平均粒径で 0.2 μm ）を、夫々の重量に応じて略比例配分した量を添加し、個数基準 50% 平均粒径で 12 μm 程度に粉砕処理している。得られた錠剤を 100℃ で 10 時間熱処理した後、錠剤 25 g を第 1 図に示す構造のエアバッグ用ガス発生器 1 に装填した。試験の結果を表 1 として第 4

図に示した。

〔比較例 1〕

燃料成分としてのニトログアニジン 51.7 重量%と、酸化剤としての硝酸ストロンチウム 41.7 重量%と、自動発火機能発現触媒としての三酸化モリブデン 0.9 重量%と、スラグ捕集剤としての窒化珪素 0.9 重量%と、バインダーとしての合成ヒドロタルサイト 4.5 重量%と、錠剤成形用滑剤としてのステアリン酸マグネシウム 0.3 重量%とを夫々配合し、実施例 1 と同様の方法で混合及び成形を行い、直径 6 mm、厚さ 2 mm、重量 120 mg の錠剤を得た。尚、混合に際し、予め硝酸ストロンチウムには窒化珪素の微粉末（個数基準 50% 平均粒径で 0.2 μ m）を添加し、個数基準 50% 平均粒径で 110 μ m 程度に粉砕処理している。得られた錠剤を 100℃で 10 時間熱処理した後、錠剤 25 g を第 1 図に示す構造のエアバッグ用ガス発生器 1 に装填した。試験の結果を表 1 として第 4 図に示した。尚、自動発火性試験については実施しなかった。

〔比較例 2〕

燃料成分としての 5-アミノテトラゾール 32.6 重量%と、酸化剤としての硝酸ストロンチウム 60.6 重量%と、自動発火機能発現触媒としての三酸化モリブデン 0.9 重量%と、スラグ捕集剤としての窒化珪素 0.9 重量%と、バインダーとしての合成ヒドロタルサイト 4.7 重量%と、錠剤状等成形用滑剤としてのステアリン酸マグネシウム 0.3 重量%とを夫々配合し、実施例 3 と同様の方法で混合及び成形を行い、直径 6 mm、厚さ 2.2 mm、重量 125 mg の錠剤を得た。尚、混合に際し、予め 5-アミノテトラゾールと硝酸ストロンチウムには夫々窒化珪素の微粉末（個数基準 50% 平均粒径で 0.2 μ m）を、夫々の重量に応じて略比例配分した量を添加し、個数基準 50% 平均粒径で 1

2 μ m程度に粉碎処理している。得られた錠剤を100℃で10時間熱処理した後、錠剤25gを第1図に示す構造のエアバッグ用ガス発生器1に装填した。試験の結果を表1として第4図に示した。尚、自動発火性試験については実施しなかった。

〔比較例3〕

比較例1で用いたガス発生剤の錠剤44gを第1図に示す構造のエアバッグ用ガス発生器1に装填した。試験の結果を表1として第4図に示した。

〔比較例4〕

比較例2で用いたガス発生剤の錠剤44gを第1図に示す構造のエアバッグ用ガス発生器1に装填した。試験の結果を表1として第4図に示した。

スラグ流出量は、前記第1図に示された試験用ガス発生器のガス放出孔6から噴出した固体残渣を容器内から集めた重量(g)を示している。又、人体に有害なガスとしてCOとNO_x (NO及びNO₂を含む)、およびHCl、Cl₂の量(ppm)は、ガス発生器作動後の60リットル容器内に溜まったガスを、所定のガス検知管による分析によって求めた。

また、実施例に示した組成物における自動発火性試験では、木材に着火後、約8分後にガス発生剤の燃焼が生じたが、ガス発生器は破損せず、全て自動着火機能を有する事が確認された。

上記表1において、燃焼特性である容器内の最大到達圧力P₁及びガス発生器の作動からP₁に至るまでの所要時間t₁に関して、同じ薬量(25g)のガス発生剤を使用した実施例と比較例とを比べると、実施例の方が、何れも乗員保護を目的としたガス発生器用ガス発生剤として好ましい値を示している。更に、実施例は、塩化水素の如き有害ガスの

発生が懸念される過塩素酸アンモニウムを酸化剤として用いるにもかかわらず、塩化水素は殆ど検出されない。加えて、実施例は人体に有害なガスとしてCOとNO_xの発生が極めて少ない。

比較例1～4は酸化剤に過塩素酸アンモニウムを使用せず、硝酸ストロンチウムを単独で使用情况の例を示しているが、この場合、実施例に薬量を合わせると最大到達圧力P₁の値は実施例の約2分の1となった。比較例1及び2の結果からガス発生剤が燃焼した際の発熱量の違いによる影響もあるが、それ以上に前述したガス化率の違いを反映するものであり、本発明のガス発生剤組成物が従来のガス発生剤と比較して高ガス化率であることが分かる。

更に比較例3及び4では最大到達圧力P₁を実施例と同レベルになる様に薬量を44gと増加させ、試験を実施した。また、外部火災試験において、ガス発生器の破損も確認され、自動発火機能が無いことが判った。本比較例では、酸化剤として硝酸ストロンチウムを用いた場合、NO_x濃度、流出スラグ量が増加している。

次に、シートベルトプリテンショナーに用いるガス発生器の燃焼特性について試験を行った。各種のガス発生剤を実施例5及び6に説明するように調合し、それらを第3図に示されるようなシートベルトプリテンショナー用ガス発生器10にそれぞれ充填した。

このガス発生器10は、点火支持体11、電気点火器12、装填筒13から構成される。前記装填筒13にガス発生剤14が装填されており、ガス発生剤14の燃焼ガスは装填筒13底面より吹き出される。このガス発生器10を内容積10ミリリットルの高圧容器内に装着して、作動させ、容器内にガスを放出させて、実施例1で用いた第2図の如き容器内圧力の時間的変化を測定した。

又、ガス発生器10を実施例1で用いた60リットルタンク内に装着

して作動させ、ガス検知管を用いて燃焼ガス分析を実施した。更にガス発生剤の耐熱性を調べるために120℃で50時間放置し、重量減少を測定した。以上の試験の結果が表2として第5図に示されている。

〔実施例5〕

燃料成分としてのニトログアニジン49.0重量%、酸化剤としての過塩素酸アンモニウム22.3重量%と硝酸ストロンチウム22.3重量%、合成ヒドロタルサイト4.5重量%と、自動発火機能発現触媒成分としての三酸化モリブデン0.9重量%と、スラグ捕集剤としての窒化珪素0.9重量%を夫々配合し、V型混合機により混合した後、成形補助剤としてのポリビニルアルコール水溶液を噴霧し、湿式混練造粒を行い、粒径1mm以下の顆粒状に成形した。この時、噴霧したポリビニルアルコールの量は混合物中に0.1重量%である。この顆粒を100℃で10時間乾燥させた後、顆粒1.0gを、第3図に示す構造のシートベルトブリテンショナー用ガス発生器10に装填し、試験を実施した。その結果を表2として第5図に示す。

〔実施例6〕

燃料成分としての5-アミノテトラゾール33.0重量%、酸化剤としての過塩素酸アンモニウム30.3重量%と硝酸ストロンチウム30.3重量%、バインダーとしての合成ヒドロタルサイト4.5重量%と、自動発火機能発現触媒成分としての三酸化モリブデン0.9重量%と、スラグ捕集剤としての窒化珪素0.9重量%とV型混合機により混合した後、成形補助剤としてのポリビニルアルコール水溶液を噴霧し、湿式混練造粒を行い、粒径1mm以下の顆粒状に成形した。この時、噴霧したポリビニルアルコールの量は混合物中に0.1重量%である。この顆粒を100℃で10時間乾燥させた後、顆粒1.0gを、第3図に示す構造のシートベルトブリテンショナー用ガス発生器10に装填し、試

験を実施した。その結果を表 2 として第 5 図に示す。

〔比較例 5〕

ニトロセルロースを主剤とするシングルベース無煙火薬 1.0 g を用いて実施例 5 と同様の試験を実施した。その結果を表 2 として第 5 図に示す。

表 2 から明らかな様に、本発明のガス発生剤組成物において注目すべき点は燃焼ガスの組成が良く、また耐熱性に優れている点にある。従来の無煙火薬では CO 濃度が 4500 ppm であるのに対し、本発明のガス発生剤では 700～900 ppm と格段と改善されており、この点は上記実施例の結果からも明らかである。更に、120℃という高温状態に放置されても重量減少がないことから、耐熱性も良好であることがわかった。

(発明の効果)

本発明のガス発生剤組成物は、燃料成分、酸化剤及び添加剤を含有するガス発生剤組成物において、含窒素有機化合物、特に、ニトログアニジンやアミノテトラゾールを燃料成分とし、過塩素酸アンモニウムとアルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩の混合系を酸化剤とするため、高いガス化率を有することが特徴である。また、燃料成分が含窒素有機化合物であるので CO ガスの発生も少ない良好なガスが得られる。

加えて、過塩素酸アンモニウムから生じる塩化水素に対し、化学量論的に中和可能なアルカリ金属又はアルカリ土類金属の酸化物を形成するだけの硝酸塩の量を 1 としたときに、前記アルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩の量が 0.9 を越えるようにするため、過塩素酸アンモニウムを使用していても塩化水素等の有害なガスの発生が殆どない。更に、バインダーとしてヒドロタルサイト類を使用すると、NO_x の発生も抑制される。

また上記燃料成分と酸化剤に適切な添加剤を添加することにより、耐熱性に優れ、スラグ流出量を少なくし、自動発火機能を保持させることができる。

本発明のガス発生剤組成物をエアバッグ用ガス発生器のガス発生剤組成物として用いる場合、酸化剤由来の金属酸化物、及び燃焼過程で生成するその他の金属酸化物は、スラグ捕集剤として添加された金属窒化物、あるいは金属炭化物とスラグ形成反応を起こし、フィルターで容易にろ過可能な物質へと転換される。かくして、クリーンなガスを発生し、且つ小型、軽量化が達成できる。

本発明のガス発生剤組成物をシートベルトプリテンショナー用ガス発生器のガス発生剤組成物として用いる場合、用いるガス発生剤組成物の量が少なく、スラグ量も少ないため、フィルターなしでも使用できる。

産業上の利用可能性

本発明は、燃料成分として含窒素有機化合物を含有し、特に、ニトログアニジン、アミノテトラゾールを含有し、高ガス化率で、人体に対し、クリーンなガスを発生するガス発生剤組成物として最適である。

更に、発生ガス中の有害ガス成分である NO_x 及び CO の発生量が低く且つ耐熱性に優れ、更にスラグ流出量が少なく、加えて、ガス発生剤自体に自動発火機能を保持させた、高いガス化率を有するガス発生剤組成物として最適である。

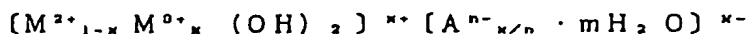
請 求 の 範 囲

1. 燃料成分、酸化剤及び少なくとも1種以上の添加剤を含有するガス発生剤組成物であって、前記燃料成分として含窒素有機化合物を、前記酸化剤として過塩素酸アンモニウムとアルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩を含有し、過塩素酸アンモニウムから生じる塩化水素に対し、化学量論的に中和可能なアルカリ金属又はアルカリ土類金属の酸化物を形成するだけの硝酸塩の量を1としたときに、前記アルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩の量が0.9を超えることを特徴とするガス発生剤組成物。

2. 前記燃料成分として、ニトログアニジン を 35～60重量%、前記酸化剤として、過塩素酸アンモニウムを15～30重量%、アルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩を20～40重量%含有することを特徴とする請求項1に記載のガス発生剤組成物。

3. 前記燃料成分として、アミノテトラゾールを20～45重量%、前記酸化剤として、過塩素酸アンモニウムを20～40重量%、アルカリ金属又はアルカリ土類金属の硝酸塩を25～55重量%含有することを特徴とする請求項1に記載のガス発生剤組成物。

4. 前記添加剤の1種がバインダーであり、該バインダーとして次式で示されるヒドロタルサイト類を2～10重量%含有してなる請求項2又は3に記載のいずれかのガス発生剤組成物。



ここで、

M^{2+} : Mg^{2+} , Mn^{2+} , Fe^{2+} , Co^{2+} , Ni^{2+} , Cu^{2+} , Zn^{2+} 等の2価金属

M^{3+} : Al^{3+} , Fe^{3+} , Cr^{3+} , Co^{3+} , In^{3+} 等の3価金属

A^{n-} : OH^- , F^- , Cl^- , NO_3^- , CO_3^{2-} , SO_4^{2-} , Fe

(CN) $_{x-3}^{3-}$, CH $_3$ COO $^-$, 蓚酸イオン, サリチル酸イオン等の n 価のアニオン

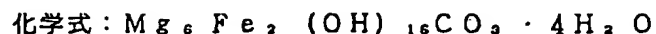
$$x : 0 < x \leq 0.33$$

5. 前記ヒドロタルサイト類が、次式で示される合成ヒドロタルサイト、又は、ピロウライトである請求項 4 に記載のガス発生剤組成物。

(合成ヒドロタルサイト)



(ピロウライト)



6. 前記添加剤の 1 種がガス発生剤組成物の自動発火を可能にする触媒 (自動発火機能発現触媒) であり、該自動発火機能発現触媒として三酸化モリブデン、モリブデン酸、モリブデン酸アンモニウム、モリブデン酸ナトリウム、リンモリブデン酸、リンモリブデン酸アンモニウム及びリンモリブデン酸ナトリウムからなる群より選ばれた 1 種以上のモリブデン化合物を 0.05～5 重量%含有してなる請求項 1 に記載のガス発生剤組成物。

7. 前記添加剤の 1 種がスラグ捕集剤であり、該スラグ捕集剤として金属窒化物又は金属炭化物の 1 種以上を 0.5～5 重量%含有してなる請求項 1 に記載のガス発生剤組成物。

8. 前記添加剤の 1 種が成形補助剤であり、該成形補助剤としてポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール、ポリビニルエーテル、マレイン酸と他の重合性物質との共重合体、ポリエチレンイミン、ポリビニルアルコール、ポリビニルピロリドン、ポリアクリルアミド、ポリアクリル酸ナトリウム及びポリアクリル酸アンモニウムからなる群より選ばれた 1 種以上の水溶性ポリマーを 0.05～2 重量%含有し

てなる請求項 1 に記載のガス発生剤組成物。

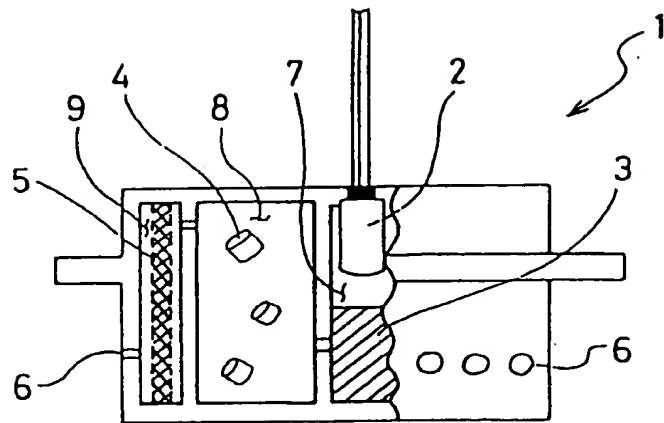
9. 前記添加剤の 1 種が加圧成形用滑剤であり、該加圧成形用滑剤としてステアリン酸マグネシウム、ステアリン酸亜鉛、グラファイト、窒化硼素及び二硫化モリブデンからなる群から選ばれた 1 種以上を、0. 1 ～ 1 重量%混合してなる請求項 7 又は 8 に記載のいずれかのガス発生剤組成物。

10. 前記添加剤の 1 種が押出成形用バインダーであり、押出成形用バインダーとしてセルロース系化合物、多価ヒドロキシ化合物、ポリビニル重合体、微生物産生多糖類、無機バインダーを 1 ～ 15 重量%含有する請求項 1 又は 7 に記載のいずれかのガス発生剤組成物。

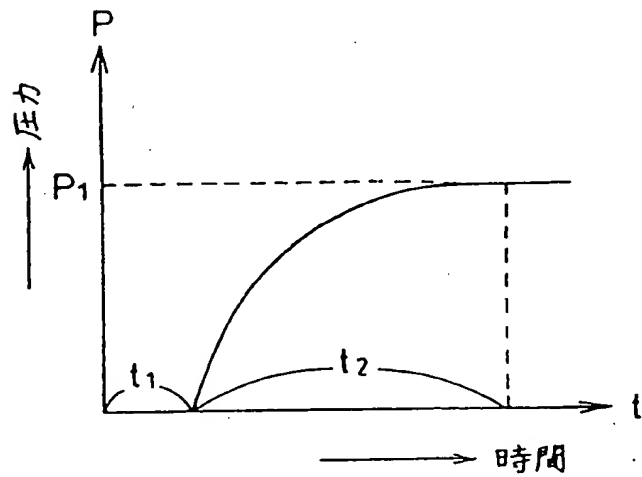
11. 請求項 1 に記載のガス発生剤組成物を充填したガス発生器。

12. 請求項 2 又は 3 に記載のガス発生剤組成物を充填したガス発生器。

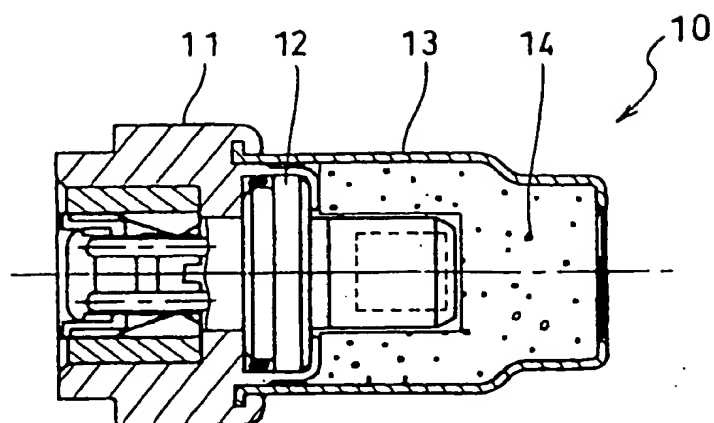
第 1 図



第 2 図



第 3 図



第 4 図

組成比及びタンク試験結果

< 組成 >	実施例				比較例			
	1	2	3	4	1	2	3	4
ニトロゲン	49.0	40.0	-	-	51.7	-	比較例	比較例
アミノテトラゾール	-	-	33.0	33.7	-	32.6	1	2
NH ₄ ClO ₄	22.0	25.0	30.1	30.2	-	-	と同様	と同様
Sr(NO ₃) ₂	22.4	25.8	30.1	-	41.7	60.6		
KNO ₃	-	-	-	29.7	-	-		
HTS	4.5	2.4	4.7	4.7	4.5	4.7		
MoO ₃	0.9	0.9	0.9	0.5	0.9	0.9		
Si ₃ N ₄	0.9	0.9	0.9	0.9	0.9	0.9		
カルボキシメチルセルロース Na	-	5.0	-	-	-	-		
St-Mg	0.3	-	0.3	0.3	0.3	0.3		
< 性能試験 >								
使用薬量	25g	25g	25g	25g	25g	25g	44g	44g
t ₂ (ms)	59.2	52.0	56.0	47.0	75.2	71.0	54.0	55.0
P ₁ (KPa)	184	178	174	170	98	84	188	178
CO(ppm)	4000	4200	4500	3000	5500	5200	9200	8000
NO _x (ppm)	320	280	200	150	1600	1400	3000	2500
HCl(ppm)	2	2	2	3	N. D.	N. D.	N. D.	N. D.
Cl ₂ (ppm)	N. D.	N. D.	N. D.	N. D.	N. D.	N. D.	N. D.	N. D.
流出スラグ量(g)	1.1	1.2	0.7	1.4	0.8	0.6	2.0	2.1
自動発火機能	有	有	有	有	-	-	無	無

(注) 表中における略語

HTS: 合成ヒドロカルサイト

St-Mg: ステアリン酸マグネシウム

N. D.: 検出されず

第 5 図

燃焼試験及び耐熱性試験

	実施例 5	実施例 6	比較例 5
t 1	1.20	1.18	1.06
t 2	5.52	5.48	5.06
P 1	58.2	55.1	55.6
C O (ppm)	900	750	4500
N O x (ppm)	N. D.	N. D.	N. D.
H C 1 (ppm)	N. D.	N. D.	N. D.
C l 2 (ppm)	N. D.	N. D.	N. D.
重量減少 (%)	0.13	0.14	3.90

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP99/00835

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl ⁶ C06D5/00, C06B29/22, B60R21/26 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC		
B. FIELDS SEARCHED Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.Cl ⁶ C06D5/00, C06B29/00-31/56, B60R21/26 Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Jitsuyo Shinan Koho 1926-1996 Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994-1999 Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971-1999 Jitsuyo Shinan Toroku Koho 1996-1999 Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)		
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	JP, 9-510429, A (Olin Corp.), 21 October, 1997 (21. 10. 97), Claims & WO, 95/25709, A1	1-6 8-12
Y	JP, 5-294773, A (Nissan Motor Co., Ltd.), 9 November, 1993 (09. 11. 93), Par. No. [0009] (Family: none)	1-6 8-12
Y	WO, 97/05087, A1 (Sensor Technology K.K.), 13 February, 1997 (13. 02. 97),	1-6 8-12
A	Claims & DE, 19681514, T	7
<input type="checkbox"/> Further documents are listed in the continuation of Box C. <input type="checkbox"/> See patent family annex.		
* Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art "&" document member of the same patent family		
Date of the actual completion of the international search 2 June, 1999 (02. 06. 99)		Date of mailing of the international search report 15 June, 1999 (15. 06. 99)
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office		Authorized officer
Facsimile No.		Telephone No.

国際調査報告

国際出願番号 PCT/J P 99/00835

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

int. Cl^{*} C06D5/00, C06B29/22, B60R21/26

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

int. Cl^{*} C06D5/00, C06B29/00-31/56, B60R21/26

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報 1926-1996年
 日本国公開実用新案公報 1971-1999年
 日本国登録実用新案公報 1994-1999年
 日本国実用新案登録公報 1996-1999年

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
Y	J P, 9-510429, A (オリン コーポレイション), 21. 10月. 1997 (21. 10. 97), 特許請求の範囲 & WO, 95/25709, A1	1-6 8-12
Y	J P, 5-294773, A (日産自動車株式会社), 9. 11月. 1993 (09. 11. 93), 段落 [0009] (ファミリーなし)	1-6 8-12

☒ C欄の続きにも文献が列挙されている。☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

- 「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの
 「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの
 「I」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)
 「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
 「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

- 「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの
 「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
 「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの
 「&」 同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

02. 06. 99

国際調査報告の発送日

15.06.99

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/J P)
 郵便番号 100-8915
 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

大畑 通隆

印

4 V

9443

電話番号 03-3581-1101 内線 3483

C (続き) 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
Y A	WO. 97/05087, A1 (センサ・テクノロジー株式会社), 13. 2月, 1997 (13. 02. 97), 特許請求の範囲 & DE, 19681514, T	1-6 8-12 7